兰萼丙素的结构*

刘晨江1 赵志鸿1 王庆端1 孙汉董2* 林中文2

(1 河南省医学科学研究所,郑州)

(2 中国科学院昆明植物研究所, 昆明)

摘要 从北京地区产兰粤香茶菜[Rabdosia japonica (Burm. f.) Hara var. glaucocalyx (Maxim.) Hara]叶中分得三个对映-贝壳杉烯二萜化合物,其中二个为已知物兰萼甲素(2)和乙素(3),另一个为新化合物,命名为兰萼丙素,经光谱和化学方法证明,其结构为对映-7β,14α,15α-三羟基-16-贝壳杉烯-3-酮(1)。

关键词 二萜化合物,对映-贝壳杉烯,兰萼香茶菜,兰萼丙素, 1H和13C NMR

兰萼香茶菜[Rabdosia japonica (Burm. f.) Hara var. glaucocalyx (Maxim.) Hara],又名山苏子,广布于我国北方。 从东北产兰萼香茶菜中已分离鉴定了兰萼甲素(2)和乙素(3)[1]。为了探讨不同地区产的活性成分,我们对采自北京长城外的兰萼香茶菜,进行了化学成分和药理研究。从该植物叶的乙醚提取物中分得三个单体化合物。 兰 I , 兰 I 和兰 II 。 经各项物理常数和波谱数据表明, 兰 I 为已知物 兰 萼 甲 素(2), 兰 I 为兰萼乙素(3)[1], 兰 I 为一个新的对映-贝壳杉烯型二萜化合物,命名为兰萼丙素(glaucocalyxin C)。根据波谱数据和化学反应,其结构为对映-7 β, 14α,15α-三羟基-16-贝壳杉烯-3-酮(ent-7 β,14α,15α-trihydroxy-16-Kauren-3-one)(1)。小鼠ECA细胞体外实验表明, 兰 I 、 兰 I 和兰 II 均有很强的细胞毒活性,给药浓度仅为 1 毫微克时,其兰染率分别为80%、100%和90%,以 兰 I 的活性最强。本文报道兰 II 的化学结构,详细的药理结果另文报道。

当 I (1) 为无色粒状结晶,mp 272—273 °C (分解), $(\alpha)^2_b^9-109$ ° (C=0.1, M·OH),无紫外吸收,其分子式为 C $_2$ °H $_3$ °O $_4$ (M+334)。 v_{max} (KBr) 1700和 1658 cm⁻¹。 ¹³C NMR((CD $_3$) 2SO)显示有:三个CH $_3$,五个CH $_2$,六个CH,三个四取代碳,一个羰基碳和两个烯碳。由 δ C 215.5 (s),157.8 (s),106.5 (t),75.8 (d),73.6 (d) 和71.1 (d) 的数据以及δH (C $_5$ D $_5$ N) 5.68 和 5.33 (各 1H, br. s) 和5.96 (1H, br. s, w/2=3Hz) 的信息提示:化合物(1)同样具有兰萼甲素(2)对映-16-贝壳杉烯-3-酮的基本骨架,仅只是 D 环的15位羰基已被还原成了一个羟基,故有着δC 75.8 (d) 和δH 5.96 (1H, br. s, w/2=3Hz)的信息;另外

¹⁹⁸⁷⁻⁰⁸⁻¹⁹收稿

^{*}国家自然科学基金资助项目; 2*通讯联系人

(1) 与(2) 一样亦有着 7α 位和 14β 位的两个羟基[δ H, 4.77 (1H, m, D_2 O 交换后呈dd, J=6, 10 Hz), 4.88 (1H, s)]。

兰尊丙素 (1) 的¹³C NMR[(CD₃)₂SO]数据及其化学反应
¹³C NMR data in (CD₃)₂SO solution and chemical reactions of glaucocalyxin C (1)

根据化学反应和波谱数据表明,15位的羟基应为 β 位取代。将(1)用 2 , 2 -二甲基丙烷丙酮化反应制得丙酮缩合物(4) $\{C_{23}H_{34}O_{4}\ (M^{+}374),\ \delta H\ 1.68,\ 1.47$ (各 3H, s, $>CMe_{2}$) $\}$, (1)用贝克曼试剂氧化得到已知物兰萼甲素(2) $\{C_{20}H_{28}O_{4}\ (M^{+}332),\ (1)$ 中的 15α -H信号消失, 14α -H和17-H $_{2}$ 分别低场位移至 δ 5.06 (1H, br. s), 6.31和5.40 (各 1H, br. s) $\}$ 。如果(1)中的15-C羟基处于 α 位取代的话,在丙酮化反应时将生成 7α , 14β 和 7α , 15α -两种丙酮缩合物的混合物,在用贝克曼试剂氧化时 15α -OH将不能被氧化并生成兰萼甲素(2)。事实上,(1)在丙酮化反应时仅得到了 7α , 14β -二羟基丙酮缩合物,在氧化时得到了已知物(2)。基于上述,兰萼丙素(glaucocalyxin C)的结构应以(1)式表示。

有趣的是,(1)是从香茶菜属植物中首次分离到的15-C的羰基被还原为 $\beta-OH$ 的对映-贝壳杉烯型化合物。

实 验 部 分

熔点用Kofler显微测熔仪测定,未经校正, Perkin-Elmer IR-577 型分光光度计测定红外光谱, KBr压片,旋光用WZZ-1自动指示旋光仪测定, Bruker WH-90 型波谱

仪测定¹H和¹³C核磁共振谱, TMS内标, Finnigan-4510型质谱仪测定质谱。

1公斤兰萼香茶菜干叶,于索氏抽提器中用乙醚抽提,回收乙醚,得黄绿色浸膏状物75克,用甲醇溶解后,加适量活性炭脱色,常法处理,得微黄色膏状物14克。然后在100—200目硅胶柱上分离,相继用二氯甲烷,二氯甲烷-丙酮梯度洗脱,依次得到兰萼乙素(3)1.1克(得率0.11%),兰萼甲素(2)1.8克(得率0.18%)和兰萼丙素(1)0.15克(得率0.015%)。

兰尊丙素(1) 甲醇中得无色粒晶, mp 272—273°C (分解),〔 α 〕 b^9 -109° (C=0.1, MeOH),无紫外吸收。 v_{max} cm⁻¹: 3340—3190 (OH),1700 (C=O),1658 (C=CH₂)。 δ H (C $_5$ D $_5$ N):7.30 (1H, d, J=6.5 Hz, OH, D $_2$ O交換消失),7.11 (1H, s, OH, D $_2$ O交換消失),5.96 (1H, br. s, w/2=3Hz, 15 α -H),5.68和5.33 (各1H, br. s, 17-H $_2$),5.10 (1H, br. s, OH, D $_2$ O交换消失),4.88 (1H, s, 14 α -H),4.27 (1H, m, D $_2$ O交换后呈dd,J=6,10 Hz,7 β -H),3.04 (1H, m, 13 α -H),1.10,1.07 和 1.05 (各 3H, s, 18, 19, 20-CH $_3$)。m/2 (EI, 70 eV):334 (M⁺),316 (M-H $_2$ O),298 (M-2×H2O),287,296 (287-H $_2$ O),255,244。

- (1)的丙酮缩合物(4) 20毫克(1)用1.2毫升二甲基甲酰胺(DMF)溶解后,加入1.2毫升二甲基丙烷和0.5毫克对-甲苯磺酸,加热下搅拌反应1个半小时,TLC示已反应完毕。然后加少许 2 % Na_2CO_3 溶液中和,减压除去溶剂,加水,用乙醚 萃 取 三 次,萃取液合并,水洗至中性,无水 Na_2SO_4 干燥,除去溶剂,减压下抽干得白色 粉 末 19.2毫克, v_{max} cm⁻¹: 3440 (OH),1700 (C = O),1662 (C = CH₂)。 δ H (C δ D δ N): 5.63 (2H, br. s , 15 α -和17-Ha),5.24 (1H, br. s , 17-Hb),4.44(1H, br. s , 14- α H),4.22 (1H, m, 7 δ -H),2.89 (1H, m, 13 α -H),1.68和1.47 (各 3H, s , δ -CMe δ -Me δ -Me
- (1) 的氧化产物 (2) 20毫克 (1) 溶于 7 毫升四氢呋喃,搅拌下滴加贝克曼 试剂 6 滴,室温下搅拌反应约半小时,TLC示反应完毕,常法处理,得18.1毫克白色粉末状物 (1)。 v_{max} cm⁻¹: 1722 (五圆环酮),1705 (六圆环酮),1640 (C=CH₂)。 8H (C₅D₅N): 6.32, 5.39 (各1H, br. s, 17-H₂), 5.07 (1H, br. s, 14 α -H), 4.73 (1H, dd, J=6, 10 Hz, 7 β -H), 3.24 (1H, m, 13 α -H), 1.07 (6H, s,2×CH₃), 1.01 (3H, s, 1CH₃)。m/z (EI, 70 cV): 332 (M⁺),314 (M-H₂O)。299 (314-CH₃),281 (299-H₂O), 271, 257, 243, 229, 194, 170。以上波谱数据及TLC的Rf值均与萼兰甲素(2)[1]样品一致。
- 兰専甲素(2) 当 I 以乙酸乙酯结晶得无色 棱 柱 状 晶,mp 219.5—220.5℃, $(\alpha)_D^{26}$ 181(C=0.1,AcOEt), $C_{20}H_{28}O_4$ (M+ 332)。 v_{max} cm⁻¹: 3250(宽峰, OH),1723(五圆环酮),1708(六圆环酮),1650(C=CH₂)。 δ H (C₅D₅N):7.23(1H,br. s,OH,D₂O交换消失),6.31和5.40(各1H,s,17—CH₂),5.06(1H,br. s,14 α —H),4.71(1H,dd,J=6,10 Hz,7 β —H),3.24(1H,m,13 α —H),1.08(6H,s,2×CH₃),1.01(3H,s,1CH₃)。m/z(EI,70eV):

332 (M^+), 314 ($M-H_2O$), 299 (314- CH_3), 281 (299- H_2O), 271, 257, 243, 229, 194, 176. 以上波谱数据与兰萼甲素 (2) [1]完全一致,与标品测混合熔点不下降。

参 考 文 献

1 许云龙, 孙西昌, 孙汉董, 林中文, 王德祖. 云南植物研究 1981; 3 (3): 283—286

STRUCTURE OF GLAUCOCALYXIN C

Liu Chenjiang, Zhao Zhihong, Wang Qinduan

(Henan Medical Institute, Zhengzhou)

Sun Handong, Lin Zhongwen

(Kunming Institute of Botany, Academia Sinica, Kunming)

Abstract A new antineoplastic diterpenoid, glaucocalyxin C $(C_{20}H_{80}O_4)$, mp 272—273°C, $(\alpha)_D^{29}-109$ (C=0.1, MeOH)), was isolated from the leaves of Rabdosia japonica (Burm. f.) Hara var. glaucocalyx (Maxim.) Hara (Labiatae) collected Beijing area and the structure has been shown to be that in the ent-7 β , 14 α , 15 α -trihydroxy-16-kauren-3-one (1) from spectral and chemical evidence. Two known ent-kaurenoids, glaucocalyxin A (2) and B (3) were also isolated from the same plant.

Key words Diterpenoid; ent-kaurene; Rabdosia japonica var. glaucocalyx; Glaucocalyxin C; ¹H and ¹⁸C NMR